

Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 480 258 A2

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 91116492.9

2 Anmeldetag: 27.09.91

(1) Int. Cl.5: C07D 213/82, C07D 213/80, A61K 31/455, A61K 31/44, C07D 401/12

Priorität: 10.10.90 DE 4032147

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.04.92 Patentblatt 92/16

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Bonse, Gerhard, Dr. Wolfskaul 3

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Jeschke, Peter, Dr.

Heymannstrasse 38

W-5090 Leverkusen(DE)

Erfinder: Lindner, Werner, Dr.

Märchenstrasse 39

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Harder, Achim, Dr.

Piccoloministrasse 398

W-5000 K b In 80(DE)

Erfinder: Mencke, Norbert, Dr.

Grunder-Mühle 2

W-5090 Leverkusen 3(DE)

- Verwendung von Substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.
- Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}\mathbb{R}^2$$

in welcher

- R١ für C₁-C₈ Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenaikylsulfonyl, Carbonylaryl substituiert sind,
- Х für O, oder > N-R3 steht,
- R2 für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- R^3 für H, Alkyl steht oder R1 und R3 gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C1-4-Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Thioalkyl, Aryloxy, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,
- zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue Verbindungen der Formel I sowie deren Herstellung.

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.

Substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate sind bereits bekannt. Es ist jedoch nichts über ihre Verwendung gegen Endoparasiten bekannt (Eur. J. Med. Chem. - Chim. Ther. 20(1985) S. 61-66).

1. Die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\begin{array}{c} 0 \\ \parallel \\ \mathbb{C}^- \times \mathbb{R}^1 \end{array}} I$$

in welcher

10

15

20

25

30

35

40

45

50

- R¹ für C₁-C₈ Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Alkylamino, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfinyl, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, carbonylaryl substituiert sind,
- X für O. oder > N-R3 steht,
- R² für C₁₋₅ Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄ Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten in der Medizin und Tiermedizin.

Die Verbindungen der Formel I sind teilweise bekannt und lassen sich analog zu bekannten Verfahren herstellen.

2. Neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der allgemeinen Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}^2$$

in welcher

- für Aryl oder Heteroaryl steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Alkylamino, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfinyl, Carbonylaryl substituiert sind,
- X für O, oder den Rest > N-R3 steht,
- R² für (C₂-C₅)Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁₋₄ Alkyl substituiert ist,
- für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Nitro, Amino, Aminoacyl, Cyano, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio oder Phenyl steht die gegebenenfalls substituiert sind.
- 3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}^2$$

in welcher

10

15

20

35

40

X, R¹, R², R⁴ die unter 2 angegebene Bedeutung haben, dadurch gekennzeichnet, daß man

a) Verbindungen der Formel II

 $\mathbb{R}^{4} \longrightarrow \mathbb{C}^{-Y}$

R², R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen und

25 Y für Halogen steht, mit Verbindungen der Formel III

R1-X-H III

in welcher

30 in welcher

R¹, X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, umsetzt oder

b) Verbindungen der Formel la

R4 C-XR1

in welcher

R¹, R⁴ und X die oben angegenen Bedeutungen besitzen,

45 mit Verbindungen der Formel IV

R²A IV

in welcher

R² die oben angegebene Bedeutung besitzt jedoch nicht für Wasserstoff steht und

A für Halogen steht, umsetzt oder c) Verbindungen der Formel V

55

$$\mathbb{R}^4$$
 \mathbb{C}^{1} \mathbb{C}^{1}

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

X, R1, R4, die oben angegebene Bedeutung besitzen mit Verbindungen der Formel VI

R1-S-H VI

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung besitzt in Gegenwart einer Base umsetzt.

Die Verbindungen der Formel (I) eignen sich hervorragend zur Bekämpfung von Endoparasiten, besonders auf dem Gebiet der Veterinärmedizin.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel I in welcher

- R¹ für C₁₋₄-Alkyl, Benzyl, Cycloalkyl mit bis zu 8-C-Atomen, Phenyl, Pyridinyl, Pyrimidinyl, Imidazolyl, Pyrazolyl, Thiophenyl, Furanyl, Thiazolyl, Oxazolyl, Benzthiazolyl, Benzmidazolyl steht, die gegebenenfalls durch einen oder mehrere gleiche oder verschiedene Reste der Gruppe C₁-C₄-Alkyl, insbesondere Methyl, C₁-C₄-Alkoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, Methylendioxy oder Ethylendioxy, die gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiert sind, C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere Trifluormethoxy, Fluorchlorethoxy, C₁-C₄-Halogenalkylthio, insbesondere Trifluormethylthio, Fluorchlormethylthio, C₁-C₄-Alkylthio, insbesondere Methylthio, Halogensulfonyl, insbesondere Fluorsulfonyl, Thiophenyl, Chlorsulfonyl, C₁-C₄-Alkylsulfonyl, insbesondere Methylsulfonyl, C₁-C₄-Halogenalkylsulfonyl, insbesondere Trifluormethyl, Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, NO₂, Cyano, Amino, C₁₋₄Alkylamino, C₁₋₄-Halogenalkylamino, Acylamino insbesondere Acetylamino, Phenylthio, Phenoxy, die gegebenenfalls durch einen der oben angegebenen Reste substituiert sind,
- X für 0 oder den Rest > N-R3 steht,
- R² für C₁₋₅-Alkyl, Benzyl, Ethylphenyl, C₂₋₆-Alkenyl steht,
- R³ für C₁₋₅-Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5- oder 6-gliedrigen gesättigten Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome N oder O enthalten kann,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Phenyl steht das gegebenenfalls durch einen der bei R¹ genannten Reste substituiert ist.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I

 $\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\mathbb{C}^{-X\mathbb{R}^1}} \mathbb{S}^2$

in welcher

R1 die weiter oben angegebene bevorzugte Bedeutung besitzt,

X für O oder den Rest > N-R3 steht,

R² für C₁₋₅-Alkyl, C₂₋₆-Alkenyl steht,

R³ für Wasserstoff steht,

R⁴ für Wasserstoff, Halogen wie Fluor, Chlor, Phenyl, C₁₋₅-Alkyl steht.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I in welcher

R¹ für C₁₋₆Alkyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Benzyl, Phenylethyl, Propylphenyl, Phenyl, Pyridinyl steht die substituiert sind durch Wasserstoff, Halogen, insbesondere Chlor oder Fluor, C₁₋₄-Halogenalkyl insbesondere Trifluormethyl, C₁₋₄-Halogenalkylthio, insbesondere SCF₃, C ₁₋₄-Alkyl insbesondere Methyl, C₁₋₄-Halogenalkoxy insbesondere OCF₃, Phenoxy, Carbalkoxy,

Cyano, Nitro, C_{1-4} -Alkoxy, C_{1-4} -Alkylthio, C_{1-4} -Alkylsulfinyl, C_{1-4} -Alkylsulfonyl,

X für 0 oder den Rest > N-R3 steht,

 R^2 für C_{1-5} -Alkyl insbesondere C_{1-3} -Alkyl, C_{1-6} -Alkenyl insbesondere Alkyl steht,

R3 für Wasserstoff oder C₁₋₄-Alkyl steht,

R4 für Wasserstoff, Chlor, Methyl oder Phenyl steht.

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formel I genannt in welcher die Reste R¹, R², R³, X die angegebene Bedeutung besitzen:

		0
R4-		$\bigvee \ddot{C} - XR^1$
R	N	SR2

X	R¹	R ²	R⁴
NH	Phenyl	CH₃	6-CH₃
NH	4-CI-Phenyl	n-C₃H ₇	6-CH₃
NH	Phenyl	n-C₃H ₇	6-CH₃
NH	Phenyl	n-C₃H ₇	5-Cl
NH	4-SCF₃-Phenyl	CH₃	6-CH₃
NH	4-SCF₃-Phenyl	n-C₃H ₇	5-Cl
0	Phenyl	CH₃	H
0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н
0	Phenyl	n-C₃H ₇	5-CI
0	n-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	Н
NH	4-CI-Phenyl	n-C ₃ H ₇	5-Cl
NH	4-CI-Phenyl	n-C₃H ₇	6-Phenyl
NH	Phenyl	n-C₃H ₇	6-Phenyl
NH	-CH(CH₃)Phenyl	CH₃	5-CI
NH	-CH(CH₃)Naphthyl	CH₃	5-CI

Setzt man in Verfahren (3a) als Verbindung der Formel II 2-Thioethyl-nicotinsäurechlorid und als Verbindung der Formel III 4-Trifluormethylanilin ein, so läßt sich das Verfahren durch folgendes Formelschema darstellen.

Die Verbindungen der Formel II sind teilweise bekannt. Sie können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden, z.B. Eur. J. Med. Chem.-Chim. Ther. 20, (1) 61-66 (1985).

Bevorzugt werden Verbindungen der Formel II eingesetzt in denen R² und R⁴ die bei den Verbindungen der Formel I angegebenen bevorzugten Bedeutungen besitzen.

Im einzelnen seien folgende Verbindungen der Formel II genannt:

5

10

15

20

25

30

35

5

10

15

20

25

35

45

50

55

R ²	. R⁴
CH₃	Н
C ₂ H ₅	Н
C₃H ₇	Н
$CH_2-CH=CH_2$	H
CH₃	5-Cl
C₃H ₇	5-Cl
CH₃	6-CH₃
CH₃	6-Phenyl
C₃H ₇	6-(4-Cl-Phenyl)
C₃H ₇	6-(4-CF ₃ -Phenyl)
C ₂ H ₅	6-(4-CH₃-Phenyl)
C₃H ₇	5-Br
CH₃	5-Br

Die Reaktion wird vorzugsweise unter Verwendung von Verdünnungsmitteln durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen dabei praktisch alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage. Hierzu gehören vorzugsweise aliphatische und aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorobenzol und o-Dichlorbenzol, Ether wie Diethyl- und Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, Ketone wie Aceton, Methyl-ethyl-, Methyl-isopropyl- und Methyl-isobutyl-keton, Ester wie Essigsäuremethylester und -ethylester, Nitrile wie Essigsäuremethylester und -ethylester, Nitrile wie z.B. Acetonitril und Propionitril, Dimethylacetamid und N-Methyl-pyrrolidon sowie Dimethylsulfoxid, Tetramethylensulfon und Hexamethylphosphorsäuretriamid.

Die Umsetzung erfolgt bei Temperaturen zwischen +20°C und +180°C, vorzugsweise zwischen +50°C und +90°C.

Das Verfahren wird durchgeführt, indem etwa äquimolare Mengen der Verbindungen der Formel II und III in einem der angegebenen Verdünnungsmittel zusammengegeben und erhitzt werden. Nach vollendeter Umsetzung wird abgekühlt und der ausgefallene Feststoff abfiltriert, gewaschen und getrocknet.

Das erfindungsgemäße Verfahren (3a) wird gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Reaktionshilfsmittels durchgeführt.

Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Frage, wie beispielsweise Alkalihydroxide, Alkalicarbonate, tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylaminopyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU). Vorzugsweise verwendet man tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin.

Setzt man bei Verfahren (3b) als Verbindung der Formel la 2-Mercaptonicotinsäure-4-trifluormethylthioanilid und als Verbindung der Formel IV Ethyliodid ein läßt sich das Verfahren durch folgende allgemeine Formel beschreiben

Die Verbindungen der Formel IV sind bekannt, die Herstellung der Verbindung der Formel la wird unter (3c) beschrieben.

Bevorzugt werden Verbindungen der Formel la eingesetzt in denen R¹ und R⁴ die bei den Verbindun-

gen der Formel I angegebenen besonders bevorzugten Bedeutungen besitzen.

25

30

Die Reaktion wird vorzugsweise unter Verwendung von Verdünnungsmitteln durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (3a) kommen vorzugsweise inerte organische Lösungsmittel infrage.

Hierzu gehören insbesondere aliphatische, alicyclische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Pentan, Hexan, Heptan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff; Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl oder -diethylether; Ketone, wie Aceton oder Butanon; Nitrile, wie Acetonitrile oder Propionitril; Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid; Ester, wie Essigsäureethylester oder Basen, wie Pyridin.

Das erfindungsgemäße Verfahren (3b) wird gegebenenfalls in Gegenwart eines basischen Reaktionshilfsmittels durchgeführt.

Als solche kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Frage, wie beispielsweise Alkalihydroxide, Alkalicarbonate, tertiäre Amine, wie Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, N,N-Dimethylamino-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU). Vorzugsweise verwendet man Alkalicarbonate, wie beispielsweise Natriumcarbonat oder Kaliumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (3a) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen +50°C und +160°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen +60°C und +90°C.

Setzt man bei Verfahren (3c) als Verbindung der Formel V 2-Chlor-6-methylnicotinsäuretrifluormethylanilid ein und als Verbindung der Formel VI Propylmercaptan ein läßt sich das Verfahren durch folgendes Formelschema beschreiben

$$C-NH \longrightarrow CF_3 \xrightarrow{n-C_3H_7SH} \bigcirc C-NH \longrightarrow CF_3$$

Die Verbindungen der Formel VI sind bekannt; die Verbindungen der Formel V sind bekannt oder können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (Deutsche Offenlegungsschriften DOS 2 611 601, DOS 2 417 216).

Das Verfahren wird durchgeführt, indem etwa äquimolare Mengen der Verbindungen der Formel (V) und (VI) in einem der angegebenen Verdünnungsmittel, gegebenenfalls in Gegenwart einer Base, zusammengegeben und erhitzt werden. Nach vollendeter Umsetzung wird abgekühlt und der ausgefallene Feststoff abfiltriert, gewaschen und getrocknet.

Als Lösungsmittel finden die bei Verfahren (3a) und (3b) vorzugsweise genannten Verwendung. Zusätzlich können Alkohole wie z.B. Ethoxyethanol bevorzugt eingesetzt werden. Als Basen finden die unter Verfahren (3a) und (3b) vorzugsweise Genannten Verwendung. Bevorzugt werden Alkalimetallhydroxide eingesetzt.

Die Wirkstoffe eignen sich bei günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von pathogenen Endoparasiten die bei Menschen und in der Tierhaltung und Tierzucht bei Nutz-, Zucht-, Zoo-, Labor-, Versuchsund Hobbytieren vorkommen. Sie sind dabei gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien der Schädlinge
sowie gegen resistente und normal sensible Arten wirksam. Durch die Bekämpfung der pathogenen
Endoparasiten sollen Krankheit, Todesfälle und Leistungsminderungen (z.B. bei der Produktion von Fleisch,
Milch, Wolle, Häuten, Eiern, Honig usw.) vermindert werden, so daß durch den Einsatz der Wirkstoffe eine
wirtschaftlichere und einfachere Tierhaltung möglich ist. Zu den pathogenen Endoparasiten zählen Cestoden, Trematoden, Nematoden, Acantocephalen insbesondere:

Aus der Ordnung der Pseudophyllidea z.B.: Diphyllobothrium spp., Spirometra spp., Schistocephalus spp., Ligula spp., Bothridium spp., Diphlogonoporus spp..

Aus der Ordnung der Cyclophyllidea z.B.: Mesocestoides spp., Anoplocephala spp., Paranoplocephala spp., Moniezia spp., Thysaniezia spp., Avitellina spp., Stilesia spp., Cittotaenia spp., Andyra spp., Bertiella spp., Taenia spp., Echinococcus spp., Hydatigera spp., Davainea spp., Raillietina spp., Hymenolepis spp., Echinolepis spp., Echinocotyle spp., Diorchis spp., Dipylidium spp., Joyeuxiella

spp., Diplopylidium spp..

25

Aus der Unterklasse der Monogenea z.B.: Gyrodactylus spp., Dactylogyrus spp., Polystoma spp..

Aus der Unterklasse der Digenea z.B.: Diplostomum spp., Posthodiplostomum spp., Schistosoma spp., Trichobilharzia spp., Ornithobilharzia spp., Austrobilharzia spp., Gigantobilharzia spp., Leucochloridium spp., Brachylaima spp., Echinostoma spp., Echinoparyphium spp., Echinochasmus spp., Hypoderaeum spp., Fasciola spp., Fasciolides spp., Fasciolopsis spp., Cyclocoelum spp., Typhlocoelum spp., Paramphistomum spp., Calicophoron spp-, Cotylophoron spp., Gigantocotyle spp., Fischoederius spp., Gastrothylacus spp., Notocotylus spp., Catatropis spp., Plagiorchis spp., Prosthogonimus spp., Dicrocoelium spp., Eurytrema spp., Troglotrema spp., Paragonimus spp., Collyriclum spp., Nanophyetus spp., Opisthorchis spp., Clonorchis spp. Metorchis spp., Heterophyes spp., Metagonimus spp..

Aus der Ordnung der Enoplida z.B.: Trichuris spp., Capitlaria spp., Trichomosoides spp., Trichinella spp..

Aus der Ordnung der Rhabditia z.B.: Micronema spp., Strongyloides spp..

Aus der Ordnung der Strongylida z.B.: Stronylus spp., Triodontophorus spp., Oesophagodontus spp., Trichonema spp., Gyalocephalus spp., Cylindropharynx spp., Poteriostomum spp., Cyclococercus spp., Cylicostephanus spp., Oesophagostomum spp., Chabertia spp., Stephanurus spp., Ancylostoma spp., Uncinaria spp., Bunostomum spp., Globocephalus spp., Syngamus spp., Cyathostoma spp., Metastrongylus spp., Dictyocaulus spp., Muellerius spp., protostrongylus spp., Neostrongylus spp., Cystocaulus spp., Pneumostrongylus spp., Spicocaulus spp., Elaphostrongylus spp. Parelaphostrongylus spp., Crenosoma spp., Paracrenosoma spp., Angiostrongylus spp., Aelurostrongylus spp., Filaroides spp., Parafilaroides spp., Trichostrongylus spp., Haemonchus spp., Ostertagia spp., Marshallagia spp., Cooperia spp., Nematodirus spp., Hyostrongylus spp., Obeliscoides spp., Amidostomum spp., Ollulanus spp..

Aus der Ordnung der Oxyurida z.B.: Oxyuris spp., Enterobius spp., Passalurus spp., Syphacia spp., Aspiculuris spp., Heterakis spp..

Aus der Ordnung der Ascaridia z.B.: Ascaris spp., Toxascaris spp., Toxocara spp., Parascaris spp., Anisakis spp., Ascaridia spp..

Aus der Ordnung der Spirurida z.B.: Gnathostoma spp., Physaloptera spp., Thelazia spp., Gongylonema spp., Habronema spp., Parabronema spp., Draschia spp., Dracunculus spp..

Aus der Ordnung der Filariida z.B.: Stephanofilaria spp., Parafilaria spp., Setaria spp., Loa spp., Dirofilaria spp., Litomosoides spp., Brugia spp., Wuchereria spp., Onchocerca spp..

Aus der Ordnung der Gigantorhynchida z.B.: Filicollis spp., Moniliformis spp., Macracanthorhynchus spp., Prosthenorchis spp..

Zu den Nutz- und Zuchttieren gehören Säugetiere wie z.B. Rinder, Pferde, Schafe, Schweine, Ziegen, Kamele, Wasserbüffel, Esel, Kaninchen, Damwild, Rentiere, Pelztiere wie z.B. Nerze, Chinchilla, Waschbär, Vögel wie z.B. Hühner, Gänse, Puten, Enten, Süß- und Salzwasserfische wie z.B. Forellen, Karpfen, Aale, Reptilien, Insekten wie z.B. Honigbiene und Seidenraupe.

Zu Labor- und Versuchstieren gehören Mäuse, Ratten, Meerschweinchen, Goldhamster, Hunde und Katzen.

Zu den Hobbytieren gehören Hunde und Katzen.

Die Anwendung kann sowohl prophylaktisch als auch therapeutisch erfolgen.

Die Anwendung der Wirkstoffe erfolgt direkt oder in Form von geeigneten Zubereitungen enteral, parenteral, dermal, nasal, durch Behandlung der Umgebung oder mit Hilfe wirkstoffhaltiger Formkörper wie z.B. Streifen, Platten, Bänder, Halsbänder, Ohrmarken, Gliedmaßenbänder, Markierungsvorrichtungen.

Die enterale Anwendung der Wirkstoffe geschieht z.B. oral in Form von Pulver, Tabletten, Kapseln, Pasten, Tränken, Granulaten, oral applizierbaren Lösungen, Suspensionen und Emulsionen, Boli, medikiertem Futter oder Trinkwasser. Die dermale Anwendung geschieht z.B. in Form des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen) oder Aufgießens (pour-on and spot-on). Die parenterale Anwendung geschieht z.B. in Form der Injektion (intramusculär, subcutan, intravenös, intraperitoneal) oder durch Implantate.

Geeignete Zubereitungen sind:

Lösungen wie Injektionslösungen, orale Lösungen, Konzentrate zur oralen Verabreichung nach Verdünnung, Lösungen zum Gebrauch auf der Haut oder in Körperhöhlen, Aufgußformulierungen, Gele; Emulsionen und Suspension zur oralen oder dermalen Anwendung sowie zur Injektion; Halbfeste Zuberei-

Formulierungen bei denen der Wirkstoff in einer Salbengrundlage oder in einer Öl in Wasser oder Wasser in Öl Emulsionsgrundlage verarbeitet ist;

Feste Zubereitungen wie Pulver, Premixe oder Konzentrate, Granulate, Pellets, Tabletten, Boli, Kapseln; Aerosole und Inhalate, wirkstoffhaltige Formkörper.

Injektionslösungen werden intravenös, intramuskulär und subcutan verabreicht.

Injektionslösungen werden hergestellt, indem der Wirkstoff in einem geeigneten Lösungsmittel gelöst wird und eventuell Zusätze wie Lösungsvermittler, Säuren, Basen, Puffersalze, Antioxidantien, Konservierungsmittel zugefügt werden. Die Lösungen werden steril filtriert und abgefüllt.

Als Lösungsmittel seien genannt: Physiologisch verträgliche Lösungsmittel wie Wasser, Alkohole wie Ethanol, Butanol, Benzylakohol, Glycerin, Propylenglykol, Polyethylenglykole, N-Methyl-pyrrolidon, sowie Gemische derselben.

Die Wirkstoffe lassen sich gegebenenfalls auch in physiologisch verträglichen pflanzlichen oder synthetischen Ölen, die zur Injektion geeignet sind, lösen.

Als Lösungsvermittler seien genannt: Lösungsmittel, die die Lösung des Wirkstoffs im Hauptlösungsmittel fördern oder sein Ausfallen verhindern. Beispiele sind Polyvinylpyrrolidon, polyoxyethyliertes Rhizinusöl, polyoxyethylierte Sorbitanester.

Konservierungsmittel sind: Benzylalkohol, Trichlorbutanol, p-Hydroxybenzoesäureester, n-Butanol.

Orale Lösungen werden direkt angewendet. Konzentrate werden nach vorheriger Verdünnung auf die Anwendungskonzentration oral angewendet. Orale Lösungen und Konzentrate werden wie oben bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt, wobei auf steriles Arbeiten verzichtet werden kann.

Lösungen zum Gebrauch auf der Haut werden aufgeträufelt, aufgestrichen, eingerieben, aufgespritzt oder aufgesprüht. Diese Lösungen werden wie oben bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt.

Es kann vorteilhaft sein, bei der Herstellung Verdickungsmittel zuzufügen. Verdickungsmittel sind: Anorganische Verdickungsmittel wie Bentonite, kolloidale Kieselsäure, Aluminiummonostearat, organische Verdickungsmittel wie Cellulosederivate, Polyvinylalkohole und deren Copolymere, Acrylate und Metacrylate

Gele werden auf die Haut aufgetragen oder aufgestrichen oder in Körperhöhlen eingebracht. Gele werden hergestellt indem Lösungen, die wie bei den Injektionslösungen beschrieben hergestellt worden sind, mit soviel Verdickungsmittel versetzt werden, daß eine klare Masse mit salbenartiger Konsistenz entsteht. Als Verdickungsmittel werden die weiter oben angegebenen Verdickungsmittel eingesetzt.

Aufgieß-Formulierungen werden auf begrenzte Bereiche der Haut aufgegossen oder aufgespritzt, wobei der Wirkstoff die Haut durchdringt und systemisch wirkt.

Aufgieß. Formulierungen werden hergestellt, indem der Wirkstoff in geeigneten hautverträglichen Lösungsmitteln oder Lösungsmittelgemischen gelöst, suspendiert oder emulgiert wird. Gegebenenfalls werden weitere Hilfsstoffe wie Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Antioxidantien, Lichtschutzmittel, Haftmittel zugefügt.

Als Lösungsmittel seien genannt: Wasser, Alkanole, Glycole, Polyethylenglycole, Polypropylenglycole, Glycerin, aromatische Alkohole wie Benzylalkohol, Phenylethanol, Phenoxyethanol, Ester wie Essigester, Butylacetat, Benzylbenzoat, Ether wie Alkylenglykolalkylether wie Dipropylenglykolmonomethylether, Diethylenglykolmono-butylether, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, aromatische und/oder aliphatische Kohlenwasserstoffe, pflanzliche oder synthetische Öle, DMF, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon, 2,2-Dimethyl-4-oxy-methylen-1,3-dioxolan.

Farbstoffe sind alle zur Anwendung am Tier zugelassenen Farbstoffe, die gelöst oder suspendiert sein können

Resorptionsfördernde Stoffe sind z.B.DMSO, spreitende Öle wie Isopropylmyristat, Dipropylenglykolpelargonat, Silikonöle, Fettsäureester, Triglyceride, Fettalkohole.

Antioxidantien sind Sulfite oder Metabisulfite wie Kaliummetabisulfit, Ascorbinsäure, Butylhydroxytoluol, Butylhydroxyanisol, Tocopherol.

Lichtschutzmittel sind z.B. Novantisolsäure.

40

Haftmittel sind z.B. Cellulosederivate, Stärkederivate, Polyacrylate, natürliche Polymere wie Alginate, Gelatine.

Emulsionen können oral, dermal oder als Injektionen angewendet werden.

Emulsionen sind entweder vom Typ Wasser in Öl oder vom Typ Öl in Wasser.

Sie werden hergestellt, indem man den Wirkstoff entweder in der hydrophoben oder in der hydrophilen Phase löst und diese unter Zuhilfenahme geeigneter Emulgatoren und gegebenenfalls weiterer Hilfsstoffe wie Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Konservierungsstoffe, Antioxidantien, Lichtschutzmittel, viskositätserhöhende Stoffe, mit dem Lösungsmittel der anderen Phase homogenisiert.

Als hydrophobe Phase (Öle) seien genannt: Paraffinöle, Silikonöle, natűrliche Pflanzenöle wie Sesamöl, Mandelöl, Rizinusöl, synthetische Triglyceride wie Capryl/Caprinsäure-bigylcerid, Triglyceridgemisch mit Pflanzenfettsäuren der Kettenlänge C_{8-2} oder anderen speziell ausgewählten natürlichen Fettsäuren, Partialglyceridgemische gesättigter oder ungesättigter eventuell auch hydroxylgruppenhaltiger Fettsäuren, Mono- und Diglyceride der C_8/C_{10} -Fettsäuren.

Fettsäureester wie Ethylstearat, Di-n-butyryl-adipat, Laurinsäurehexylester, Dipropylen-glykolpelargonat,

Ester einer verzweigten Fettsäure mittlerer Kettenlänge mit gesättigten Fettalkoholen der Kettenlänge C₁₆-C₁₈,lsopropylmyristat, Isopropylpalmitat, Capryl/Caprinsäureester von gesättigten Fettalkoholen der Kettenlänge C₁₂-C₁₈, Isopropylstearat, Ölsäureoleylester, Ölsäuredecylester, Ethyloleat, Milchsäureethylester, wachsartige Fettsäureester wie künstliches Entenbürzeldrüsenfett, Dibutylphthalat, Adipinsäurediisopropylester, letzterem verwandte Estergemische u.a.

Fettalkohole wie Isotridecylalkohol, 2-Octyldodecanol, Cetylstearyl-alkohol, Oleylalkohol.

Fettsäuren wie z.B. Ölsäure und ihre Gemische.

Als hydrophile Phase seien genannt:

Wasser, Alkohole wie z.B. Propylenglycol, Glycerin, Sorbitol und ihre Gemische.

Als Emulgatoren seien genannt: nichtionogene Tenside, z.B. polyoxyethyliertes Rizinusöl, polyoxyethyliertes Sorbitan-monooleat, Sorbitanmonostearat, Glycerinmonostearat, Polyoxyethylstearat, Alkylphenolpolyglykolether;

ampholytische Tenside wie Di-Na-N-lauryl-β-iminodipropionat oder Lecithin;

anionaktive

10

25

30

35

Tenside.

wie

Na-LauryIsulfat,

Fettalkoholethersulfate,

Mono/Dialkylpolyglykoletherorthophosphorsäureester-monoethanolaminsalz;

kationaktive Tenside wie Cetyltrimethylammoniumchlorid.

Als weitere Hilfsstoffe seien genannt: Viskositätserhöhende und die Emulsion stabilisierende Stoffe wie Carboxymethylcellulose, Methylcellulose und andere Cellulose- und Stärke-Derivate, Polyacrylate, Alginate, Gelatine, Gummi-arabicum, Polyvinylpyrrolidon, Polyvinylalkohol, Copolymere aus Methylvinylether und Maleinsäureanhydrid, Polyethylenglykole, Wachse, kolloidale Kieselsäure oder Gemische der aufgeführten Stoffe.

Suspensionen können oral, dermal oder als Injektion angewendet werden. Sie werden hergestellt, indem man den Wirkstoff in einer Trägerflüssigkeit gegebenenfalls unter Zusatz weiterer Hilfsstoffe wie Netzmittel, Farbstoffe, resorptionsfördernde Stoffe, Konservierungsstoffe, Antioxidantien Lichtschutzmittel suspendiert.

Als Trägerflüssigkeiten seien alle homogenen Lösungsmittel und Lösungsmittelgemische genannt.

Als Netzmittel (Dispergiermittel) seien die weiter oben angegebene Tenside genannt.

Als weitere Hilfsstoffe seien die weiter oben angegebenen genannt.

Halbfeste Zubereitungen können oral oder dermal verabreicht werden. Sie unterscheiden sich von den oben beschriebenen Suspensionen und Emulsionen nur durch ihre höhere Viskosität.

Zur Herstellung fester Zubereitungen wird der Wirkstoff mit geeigneten Trägerstoffen gegebenenfalls unter Zusatz von Hilfsstoffen vermischt und in die gewünschte Form gebracht.

Als Trägerstoffe seien genannt alle physiologisch verträglichen festen Inertstoffe. Als solche dienen anorganische und organische Stoffe. Anorganische Stoffe sind z.B. Kochsalz, Carbonate wie Calciumcarbonat, Hydrogencarbonate, Aluminiumoxide, Kieselsäuren, Tonerden, gefälltes oder kolloidales Siliciumdioxid, Phosphate.

Organische Stoffe sind z.B. Zucker, Zellulose, Nahrungs- und Futtermittel wie Milchpulver, Tiermehle, Getreidemehle und -schrote, Stärken.

Hilfsstoffe sind Konservierungsstoffe, Antioxidantien, Farbstoffe, die bereits weiter oben aufgeführt worden sind.

Weitere geeignete Hilfsstoffe sind Schmier- und Gleitmittel wie z.B. Magnesiumstearat, Stearinsäure, Talkum, Bentonite, zerfallsfördernde Substanzen wie Stärke oder quervernetztes Polyvinylpyrrolidon, Bindemittel wie z.B. Stärke, Gelatine oder lineares Polyvinylpyrrolidon sowie Trockenbindemittel wie mikrokristalline Cellulose.

Die Wirkstoffe können in den Zubereitungen auch in Mischung mit Synergisten oder mit anderen Wirkstoffen, die gegen pathogene Endoparasiten wirken, vorliegen. Solche Wirkstoffe sind z.B. L-2,3,5,6-Tetrahydro-6-phenylimidazothiazol, Benzimidazolcarbamate, Praziquantel, Pyrantel, Febantel.

Anwendungsfertige Zubereitungen enthalten den Wirkstoff in Konzentrationen von 10 ppm - 20 Gewichtsprozent, bevorzugt von 0,1 - 10 Gewichtsprozent.

Zubereitungen die vor Anwendung verdünnt werden, enthalten den Wirkstoff in Konzentrationen von 0,5 - 90 Gewichtsprozent, bevorzugt von 5 bis 50 Gewichtsprozent.

Im allgemeinen hat es sich als vorteilhaft erwiesen, Mengen von etwa 1 bis etwa 100 mg Wirkstoff je kg Körpergewicht pro Tag zur Erzielung wirksamer Ergebnisse zu verabreichen.

Beispiel A

55

50

In vivo Nematodentest

Trichostrongylus colubriformis / Schaf

Experimentell mit Trichostrongylus colubriformis infizierte Schafe wurden nach Ablauf der Präpatenzzeit des Parasiten behandelt. Die Wirkstoffe wurden als reiner Wirkstoff in Gelatinekapseln oral appliziert.

Der Wirkungsgrad wird dadurch bestimmt, daß man die mit dem Kot ausgeschiedenen Wurmeier vor und nach der Behandlung quantitativ auszählt.

Ein völliges Sistieren der Eiausscheidung nach der Behandlung bedeutet, daß die Würmer abgetrieben wurden oder so geschädigt sind, daß sie keine Eier mehr produzieren (Dosis effectiva).

Geprüfte Wirkstoffe und wirksame Dosierungen (Dosis effectiva) sind aus der nachfolgenden Tabelle ersichtlich.

Wirkstoff Beispiel Nr.	Dosis effectiva in mg/kg
2	10
3	10
7	5
13	10
29	10
87	10

Beispiel B

10

15

20

In vivo Nematodentest

Haemonchus contortus / Schaf

Experimentell mit Haemonchus contortus infizierte Schafe wurden nach Ablauf der Präpatenzzeit des Parasiten behandelt. Die Wirkstoffe wurden als reiner Wirkstoff in Gelatinekapseln oral appliziert.

Der Wirkungsgrad wird dadurch bestimmt, daß man die mit dem Kot ausgeschiedenen Würmer vor und nach der Behandlung quantitativ auszählt.

Ein völliges Sistieren der Eiausscheidung nach der Behandlung bedeutet, daß die Würmer abgetrieben wurden oder so geschädigt sind, daß sie keine Eier mehr produzeiren (Dosis effectiva).

Geprüfte Wirkstoffe und wirksame Dosierungen (Dosis effectiva) sind aus der nachfolgenden Tabelle ersichtlich:

Wirkstoff Beispiel Nr.	Dosis effectiva in mg/kg
1	10
2	10
6	5
7	10
9	10
24	10
29	10

Herstellungsbeispiele

Beispiel für Verfahren 3a

55

40

45

8,7 g (43 mmol) Ethylmercaptonicotinsäurechlorid werden in 120 ml trockenem Tetrahydrofuran gelöst und mit 7,0 g (43 mmol) 4-Trifluormethylanilin und 4,4 g Triethylamin gelöst in 50 ml THF versetzt. Man rührt bei Rückflußtemperatur 3 h, läßt abkühlen, verdünnt mit Wasser und saugt den ausgefallenen Niederschlag ab. Nach der Trocknung resultieren 11,8 g (84%) des Ethylmercaptonicotinsäureanilids.

Beispiel für Verfahren 3b

14,3 g (48 mmol) Mercaptonicotinsäureanilid werden in 150 ml trockenem Methanol gelöst und mit 1,92 (48 mmol) NaOH versetzt. Man rührt 10 min bei RT nach und tropft dann 7.1 g (56 mmol) Ethyliodid in 50 ml Methanol zu. Man rührt 1 h bei Raumtemperatur nach versetzt mit Wasser und saugt den ausgefallenen Feststoff ab. Man erhält 12,5 g (73%) der Ethylmercaptoverbindung.

Beispiel für Verfahren 3c

25

30

35

40

45

50

55

1,9 g (25 mmol) n-Propylmercaptan werden in 100 ml Ethoxyethanol gelöst und mit 1,4 g (25 mmol) KOH versetzt. Zu dieser Lösung tropft man 7,6 g (25 mmol) Chlornicotinsäureanilid und rührt 2 h bei 80°C nach. Man kühlt ab und gibt Wasser zu. Ausgefallener Feststoff wird abgesaugt. Man erhält so 6,6 g (77%) Thiopropylnicotinsäureanilid.

Analog zu diesen Verfahren können die folgenden Verbindungen hergestellt werden:

C-X-R¹

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	F _P
10	1	ИН	Phenyl	снз	164
	2	ИН	Phenyl	n-C ₃ H ₇	121
45	3	ни	Phenyl	сн ₂ -сн=сн ₂	137
15	4	ни	2-C1-Phenyl	снз	102
	5	ИН	2-C1-Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	91
20	6	NH	2-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	98
	7	ни	4-C1-Phenyl	снз	158
	8	ИН	4-Cl-Phenyl	CH2-CH=CH2	138
25	9	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	138
	10	ИН	2-OCF ₃ -Phenyl	сн3	120
	11	ни	2-OCF ₃ -Phenyl	CH2-CH=CH2	100
30	12	ни	3-CF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	86
	13	ИН	4-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	143
35	14	ИН	2-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	110
	15	ни	Phenyl	с ₂ н ₅	157
	16	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	154
40	17	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	156
70	18	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	103

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	19	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	90
	20	ин	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C3H7	121
	21	ИН	Phenyl	n-C5H11	91
10	22	ИН	2-C1-Phenyl	n-C5H11	82
	23	ИН	4-Cl-Phenyl	n-C ₅ H ₁	130
	24	NH	Phenyl	с ₂ н ₅	157
15	25	NH	4-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	154
	26	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	156
20	27	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	103
20	28	ИН	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C3H7	90
	29	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	121
25	30	NH	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	91
	31	NH	2-C1-Phenyl	n-C5H11	82
	32	NH	4-C1-Phenyl	n-C5H11	130
30	33	NH	2-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	80
	34	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	сн ³	158
	35	NH	2-CH ₃ -Phenyl	cH ₂ -CH=CH ₂	114
35	36	NH	4-CH ₃ -Phenyl	cH2-CH=CH2	128
	37	NH	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	139
	38	ин	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	105
40					

0

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5 .				_	
	39	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	123
	40	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	127
10	41	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	c ₂ H ₅	128
	42	ИН	Cy-C6H11	n-C ₅ H ₁₁	107
	43	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	сн ₃	169
15	44	ИН	3-C1, 2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	93
	45	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	102
20	46	ИН	3-Cl, 2-CH ₃ -Phenyl	CH2-CH=CH2	63
	47	NH	Cy-C6H11	CH2-CH=CH2	122
•	48	ин	2-CF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	93
25	49	ин	2-CH ₃ -Phenyl	сн3	151
	50	NH	3-CF ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	
30	51	NH	3-CF ₃ -Phenyl	сн ₃	121
	52	NH	4-CH ₃ -Phenyl	сн ₃	176
	53	NH	2-CH ₃ , C1-Phenyl	сн ³	128
35	54	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	120
	55	NH	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	74
40	56	ИН	2-C1, 3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	
	5 7	NH	3-CF ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	
	58	NH	i-C ₃ H ₇	сн ³	138
45	59	NH	i-C ₃ H ₇	С ₂ Н ₅	107
	60	NH	n-C ₄ H ₉	с ₂ н ₅	61

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5			1 C U	С ₂ Н ₅	141
	61	NH	t-C ₄ H ₉		92
	62	NH	i-C ₃ H ₇	CH ₂ -CH=CH ₂	
10	63	NH	n-C ₄ H ₉	CH ₂ -CH=CH ₂	47
	64	NH	n-C ₅ H ₁₁	С ₂ Н ₅	52
	65	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C3H7	82
15	66	ΝН	n-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	49
	67	NH	t-C ₄ H ₉	n-C3H7	116
20	68	ИН	n-C ₅ H ₉	n-C3H7	
20	69	NH	t-C4H9	CH ₃	131
	70	ни	n-C ₅ H ₁₁	CH3	58
25	71	ни	t-C4H9	CH2-CH=CH2	110
	72	ин	n-C ₅ H ₁₁	CH2-CH=CH2	97
30	73	NH	n-C ₄ H ₉	CH ³	58
50	74	ИН	i-C ₃ H ₇	C5H11	62
	75	ИН	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	
35	76	ИН	n-C ₅ H ₁₁	n-C ₄ H ₉	
	77	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C ₅ H ₁₁	99
40	78	ИН	4-F, 3-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	153
	79	NH	2,5-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	142
	80	NH	2,3-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	126
45	81	ни	3-C1, 4-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	126

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	82	NH	3-OCH ₃ -Phenyl	снз	129
10	83	NH	-CH ₃	снз	163
15	84	ин	СH ³	сн3	121
20	85	ни	-C1 $-$ C1	сн _З	156
	86	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	сн3	125
25	87	ИН	-SC1	снз	132
30	88	ИН	3-Cl-Phenyl	сн ₃	98
	89	NH	2-CH ₃ -Phenyl	снз	104
·	90	NH	4-CH ₃ -Phenyl	сн3	101
35	91	NH	2-C1-Phenyl	-CH ₂ -Phenyl	126
	92	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	сн3	108
40	93	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	сн ³	123
	94	NH	4-CF ₃ -Phenyl	сн ₃	96
	95	NH	-CH ₂ -Phenyl	CH ³	112
45	96	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	Сн ^З	109

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	97	ИН	-CH(CH ₂) ₂ -Phenyl	снз	105
	98	NH	3,4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	98
10	99	NH	2,4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	113
	100	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	108
	101	NH	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	133
15	102	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	77
	103	ин	3-0CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	82
20	104	NH	4-F-Phenyl	n-C3H7	87
20	105	NH	2-F-Phenyl	n-C3H7	102
	106	NH	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	95
25	107	NH	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
	108	NH	4-C ₂ H ₅ -Phenyl	n-C3H7	97
	109	NCH3	Phenyl	n-C3H7	Öl
30	110	NH	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	84
	111	NH	4-Biphenyl	n-C ₃ H ₇	134
35	112	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	92
	113	NH	1-Naphthyl	n-C ₃ H ₇	141
	114	NH	3,4-Cl-Phenyl	С ₂ Н ₅	105
40	115	NH	2-CH ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	118
	116	NH	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	126
45	117	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	96

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5		. 4.			
	118	NH	4-F-Phenyl	с ₂ н ₅	101
	119	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	102
10	120	NH	4-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	97
	121	NH	3-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	95
	122	NH	-CH(CH ₃)-(4-Bipheny1)	с ₂ н ₅	139
15	123	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	с ₂ н ₅	94
	124	ИН	-CH(CH ₃)-(4-C ₂ H ₅ -Phenyl)	С ₂ Н ₅	103
20	125	ΝН	4-NHCOCH ₃ -Phenyl	снз	255
	126	ИН	4-NHCOCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	212
	127	NH	4-SO ₂ CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	165
25	128	ИН	4-SCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	126
	129	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
30	130	ИН	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	119
	131	ни	4-F-Phenyl	снз	165
	132	ΝΗ	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	сн3	118
35	132	NH	4-CO ₂ CH ₃ -Phenyl	снз	118
	133	ИН	4-CN-Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
40	134	ИН	4-NO ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	115
	135	ИН	4-CN-Phenyl	снз	179
	136	ни	4-NO ₂ -Phenyl	снз	143
45	137	NH	4-SO ₂ CH ₃ -Phenyl	CH3	121
	138	ИН	4-SCH ₃ -Phenyl	CH ³	175

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	139	ин	CN C1 CN SCF ₃	сн3	175
10	140	NH	2-CH ₃ , 3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	92
	141	NH	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	с ₂ н ₅	101
15	142	NH	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	n-C ₃ H ₇	99
	143	ИН	-CH ₂ -(2-Cl-Phenyl)	n-C ₅ H ₁₁	96
20	144	NH	-CH ₂ -(2-Cl-Phenyl)	сн3	112
20	145	NH	-CH ₂ -(2-C1-Phenyl)	CH ₂ -CH=CH ₂	74
	146	NH	$-CH_2-CH(C_2H_5)-n-C_4H_9$	C ₂ H ₅	Öl
25	147	NH	$-CH_2-CH(C_2H_5)-n-C_4H_9$	n-C ₃ H ₇	Öl
	148	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	92
30	149	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	$n-C_5H_{11}$	88
30	150	NH	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	116
	151	NH	2,4,6-Cl ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	62
35	152	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	127
	153	NH	2,6-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Öl
40	154	NH	-CH ₂ -Phenyl	CH ³	122
40	155	ИН	-CH ₂ -Phenyl	$n-C_5H_{11}$	91
	156	ИН	-CH ₂ -Phenyl	C ₂ H ₅	122
45	157	ИН	4-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
	158	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	135

	Bsp. Nr.	x		R ¹	R ²	Fp [°C]
5						
	159	ИН	2,4,6-Cl ₃ -	Phenyl	сн3	182
	160	ИН	2,4,6-Cl ₃ -	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	64
10	161	NH	-CH ₂ -Pheny	71	$\mathrm{CH_2}\text{-}\mathrm{CH}\text{-}\mathrm{CH_2}$	117
	162	ни	2,6-Cl ₂ -Ph	nenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öı
15	163	ни	4-F-Phenyl		с ₂ н ₅	99
75	164	ни	4-C1, 2-F-	Phenyl	n-C ₃ H ₇	96
	165	NH	3-C1, 2-NC	₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
20	166	ΝН	2,4-F ₂ -Phe	enyl	n-C ₃ H ₇	110
	167	NH	-CH(CH ₃)-F	Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
05	168	ИН	4-OCH ₃ -Phe	enyl	n-C ₅ H ₁₁	111
25	169	ΝН	4-F-Phenyl		снз	168
	170	ИН	4-F-Phenyl		CH2-CH=CH2	82
30	171	ΝН	2,4-F ₂ -Phe	enyl	CH2-CH=CH2	96
	172	NH	4-F-Phenyl		n-C ₅ H ₁₁	112
or.	173	ИН	2-C1, 4-F-	Phenyl	С ₂ Н ₅	114
35	174	ИН	3-C1, 2-NC	₂ -Phenyl	C ₂ H ₅	112
	175	ИН	2,4-F ₂ -Phe	enyl	C ₂ H ₅	113
40	176	NH	-CH(CH3)-F	henyl	C ₂ H ₅	98
	177	NH	4-C1, 2-F-	Phenyl	сн3	130
_	178	NH	3-C1, 2-NC	₂ -Phenyl	сн3	211
45	179	NH	2,4-F ₂ -Phe	enyl	снз	105

	Bsp. Nr.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	180	NH	Pyrid-2-yl	CH ₂ -CH=CH ₂	96
	181	NH	2-F, 4-C1-Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	82
10	182	ИН	Pyrid-2-yl	n-C ₅ H ₁₁	Ö1
	183	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	$\text{CH}_2\text{-}\text{CH=CH}_2$	106
	184	ИН	2,4-F ₂ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	87
15	185	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	106
20	186	ин	- (СH ²) ^{3-и} —Сн ³	с ₂ н ₅	Öl
25	187	ΝΗ	-(CH ²) ³ -N-CH ³	n-C ₃ H ₇	Öı
	188	NH	-(CH ₂) ₂ -N-(3,4-Cl ₂ -Phenyl) H	C2H5	117
30	189	NH	-(CH ₂) ₂ -N-(3,4-Cl ₂ -Phenyl) H	n-C ₃ H ₇	110
			Cl		
35	190	ИН	N—N—CH³	с ₂ н ₅	87
40	191	NH	-(CH ₂) ₂ -N(CH ₃)-Phenyl	с ₂ н ₅	75
-3	192	NH	-(CH ₂) ₂ -N(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	69
	193	0	C ₂ H ₅	n-C ₃ H ₇	67
45	194	0	^C 2 ^H 5	с ₂ н ₅	62

	Bsp. Nr.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	195	0	сн ₃	n-C ₃ H ₇	115
	196	0	сн ₃	CH3	58
10	197	0	сн ₃	CH2-CH=CH2	Öl
70	198	0	сн ₃	n-C ₅ H ₁₁	Öl
	199	0	^C 2 ^H 5	n-C ₅ H ₁₁	Öı
15	200	0	с ₂ н ₅	сн ₃	44
	201	0	^C 2 ^H 5	CH ₂ -CH=CH ₂	
	202	0	Phenyl	снз	86
20	203	0	Phenyl	CH2-CH=CH2	
	204	О	Phenyl	n-C ₃ H ₇	58
25	205	0	Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	41
	206	0	4-CH ₃ -Phenyl	CH3	101
	207	0	4-CH ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	56
30	208	0	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	32
	209	0	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öı
35	210	0	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	73
	211	0	4-OCH ₃ -Phenyl	СН3	100
	212	0	4-OCH ₃ -Phenyl	CH ₂ -CH=CH ₂	85
40	213	0	4-C1-Phenyl	n-C ₅ H ₁₁	Öl
	214	0	4-C1-Phenyl	CH2-CH=CH3	42
45	215	0	4-C1-Phenyl	C ₂ H ₅	69

	Bsp. Nr.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	216	0	2-CH ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	Öl
	217	О	4-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	66
10	218	0	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	42
	219	О	4-OCH ₃ -Phenyl	C2H5	42
15			0 		
20	220	ΝН	4-CH ₃ -Phenyl	СН _З	159
	221	NH	4-CH ₃ -Phenyl	С ₂ н ₅	155
25	222	NH	2-CH ₃ -Phenyl	сн ₃	145
	223	NH	2-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	111
	224	NH	2-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	116
30	225	NH	2-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	99
	226	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	129
35	227	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	113
	228	ΝН	Phenyl	сн _З	159
40	229	NH	Phenyl	с ₂ н ₅	135
70	230	ΝН	Phenyl	n-C3H7	153
	231	NH	Phenyl	i-C3H7	119
45	232	NH	2-OCH ₃ -Phenyl	сн ₃	94

	Bsp. Nr.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	233	ин	2-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	Öl
	234	ни	2-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Öl
10	235	ни	2-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	Öı
	236	ни	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	сн3	153
	237	ИН	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	146
15	238	ИН	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	130
	239	ИН	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	126
20	240	ИН	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	сн3	147
20	241	NH	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	127
	242	NH	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	112
25	243	ИН	3,4-(CH ₃) ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	87
	244	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	сн3	156
30	245	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	143
00	246	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	145
	247	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	147
35	248	NH	2-C1-Phenyl	сн3	129
	249	ИН	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	106
40	250	ИН	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	87
 -	251	ин	2-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	72
	252	NH	3-C1-Phenyl	снз	157

	Bsp.	х	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	253	ин	3-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	123
	254	NH	3-C1-Phenyl	n-C3H7	96
10	255	ИН	3-Cl-Phenyl	i-C ₃ H ₇	Öı
	256	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	снз	162
	257	ИН	4-OCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	143
15	258	ИН	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C3H7	116
	259	ИН	4-OCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	98
20	260	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	снз	168
	261	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	152
	262	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	130
25	263	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	123
	264	ИН	3,4-Cl ₂ -Phenyl	снз	159
3 <i>0</i>	265	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	C ₂ H ₅	100
	266	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
	267	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	108
35	268	NH	4-CF ₃ -Phenyl	снз	151
	269	NH	4-CF ₃ -Phenyl	C2H5	154
40	270	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	n-C3H7	154
	271	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	129
	272	ни	4-Cl-Phenyl	снз	142
45	273	ни	4-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	128

0

	Bsp. Nr.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	274	N 1111	4 Cl Phanal	- C 11	4.4.7
		NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	117
	275	NH	2-C1, 6-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	99
10	276	NH	3,5-(CF ₃) ₂ -Phenyl	сн3	145
	277	NH	3,5-(CF ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	151
15	278	ИН	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	93
75	27 9	ИН	-CH-Phenyl <u>=</u>	n-C ₃ H ₇	81
20	280	ИН	CH ₃ -CH-Phenyl ▲	n-C ₃ H ₇	81
	281	NH	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	79
25	282	NH	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	63
23	283	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	85
	284	ИН	i-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	73
30	285	ИН	t-C ₄ H ₉	n-C ₃ H ₇	55
	286	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	123
	287	ИН	Су-С ₅ Н ₉	n-C ₃ H ₇	85
35	288	ΝН	Су-С ₃ H ₅	n-C ₃ H ₇	122
	289	ИН	-сн-су-с ₆ н _{і1}	n-C ₃ H ₇	116
40	290	NH	CH ₃ -C-Cy-C ₆ H ₁₁ CH ₃ CH ₃ 2-CH ₂ , 3-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	116
4 5	291	ин	CH ₃ 2-CH ₃ , 3-F-Phenyl	n-C ₃ H ₇	110
70	292	NH	2-CH ₃ , 3-F-Phenyl	СНЗ	164

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	293	NH	2-CH ₃ , 3-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
	294	ИН	2,3-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	103
10			Cj C-X-R ¹		
15			M. 12-K		
	295	ИН	4-C1-Phenyl	снз	205
20	296	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	снз	173
	297	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	188
	298	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	145
25	299	ИН	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	147
	300	ИН	3-0CH ₃ -Phenyl	снз	154
30	301	ИН	3-0CH ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	129
30	302	ИН	3-OCH ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	103
	303	NH	3-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	125
35	304	NH	4-C1-Phenyl	C ₂ H ₅	190
	305	NH	4-Cl-Phenyl	i-C ₃ H ₇	187
40	306	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₄ H ₉	146
-1 0	307	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	166
	308	NH	4-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	148
45	309	NH	3-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	141

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	310	ИН	i-C ₃ H ₇	снз	162
	311	ИН	i-C ₃ H ₇	С ₂ Н ₅	140
10	312	ни	i-C ₃ H ₇	i-C ₃ H ₇	121
	313	ИН	i-C ₃ H ₇	n-C ₄ H ₉	140
15	314	ни	i-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	126
	315	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - сн ₃ сн ₃	сн3	108
20	316	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - сн ₃ сн ₃	с ₂ н ₅	82
25	317	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - сн ₃ сн ₃	i-C ₃ H ₇	
30	318	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - 	n-C ₄ H ₉	43
	319	N	-сн ₂ -сн-о-сн-сн ₂ - 	n-C ₃ H ₇	Öl
35	320	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	СНЗ	188
	321	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	C ₂ H ₅	161
40	322	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	118
	323	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	145
45	324	NH	3,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	135
70	325	NH	-CH ₂ -Phenyl	CH ₃	151

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	325	NH	-CH ₂ -Phenyl	СН _З	151
	326	NH	-CH ₂ -Phenyl	С ₂ н ₅	142
10	327	ΝН	-CH ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	117
	328	NH	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	132
	329	NH	-CH ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	155
15	330	ИН	4-F-Phenyl	сн3	193
	331	NH	4-F-Phenyl	с ₂ н ₅	178
20	332	NH	4-F-Phenyl	i-C ₃ H ₇	161
	333	NH	4-F-Phenyl	n-C ₄ H ₉	146
	334	NH	4-F-Phenyl	n-C3H7	155
25	335	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	СНЗ	171
	336	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	161
30	337	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	123
	338	NH	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	135
	339	ИН	4-SCF ₃ -Phenyl	n-C3H7	134
35	340	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	СН ^З	107
40	341	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	с ₂ н ₅	73
45	342	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	i-C ₃ H ₇	87

EP 0 480 258 A2

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	343	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - CH ₃	n-C ₄ H ₉	73
10	344	N	-(CH ₂) ₂ -N-(CH ₂) ₂ - СН ₃	n-C ₃ H ₇	87
	345	ни	Phenyl	сн3	188
15	346	ИН	Phenyl	с ₂ н ₅	180
	347	ИН	Phenyl	i-C ₃ H ₇	124
20	348	ΝН	Phenyl	n-C ₄ H ₉	130
20	349	ИН	Phenyl	n-C ₃ H ₇	142
	350	ИН	2-C1-Phenyl	сн3	174
25	351	ИН	2-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	154
	352	ИН	2-C1-Phenyl	1-C ₃ H ₇	111
30	353	ΝН	2-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	138
30	354	ни	2-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	125
	355	ни	3-Cl-Phenyl	снз	162
35	356	ИН	3-Cl-Phenyl	с ₂ н ₅	159
	357	ИН	3-Cl-Phenyl	1-C ₃ H ₇	99
40	358	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	100
40	359	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	120
	360	NH	2-CH ₃ -Phenyl	CH ³	184

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	361	NH	2-CH ₃ -Phenyl	С ₂ Н ₅	165
			-	i-C ₃ H ₇	139
	362	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	•	155
10	363	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	
	364	ИН	2-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	154
.0	365	ни	3-CH ₃ -Phenyl	сн ³	179
15	366	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	147
	367	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	$i-C_3H_7$	106
20	368	ИН	3-CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	118
	369	NH	3-CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	140
	370	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	снз	154
25	371	NH	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	С ₂ Н ₅	144
	372	ИН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	i-C ₃ H ₇	1,32
30	373	ΝН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	n-C ₄ H ₉	149
	374	ИН	-CH(CH ₃)-(4-CH ₃ -Phenyl)	n-C ₃ H ₇	133
	375	NH	сн ₃	CH3	159
35	376	NH	сн ₃	C ₂ H ₅	146
	377	ни	сн ₃	i-C ₃ H ₇	81
40	378	ΝН	CH3	n-C4H9	100
	379	ИН	сн ₃	n-C ₃ H ₇	119
	380	N	-(CH ₂) ₅ -	CH3	78
45	381	N	-(cH ₂) ₅ -	с ₂ н ₅	74

	Bsp. Nr.	X	R ¹ .	R ²	Fp [°C]
5	382	N	-(CH ₂) ₅ -	i-С ₃ н ₇	68
	383	N	-(CH ₂) ₅ -	n-C ₄ H ₉	Öı
	384	N	-(CH ₂) ₅ -	n-C ₃ H ₇	Öı
10	385	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	снз	115
	386	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	с ₂ н ₅	92
15	387	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	i-C ₃ H ₇	78
	388	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C ₄ H ₉	68
00	389	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C3H7	52
20	390	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	CH3	172
	391	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	C ₂ H ₅	142
25	392	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	i-C ₃ H ₇	131
	393	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C4H9	124
30	394	NH	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	144
30	395	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	сн3	90
	396	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	C ₂ H ₅	92
35	397	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	i-C ₃ H ₇	71
	398	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	n-C ₄ H ₉	83
40	399	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	n-C ₃ H ₇	81
70	400	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	сн3	195
	401	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	с ₂ н ₅	178

33

45

. 50

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	402	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	i-C ₃ H ₇	160
	403	NH	Cy-C ₆ H ₁ 1	n-C ₄ H ₉	142
10	404	ин	су-с ₆ н ₁ 1	n-C ₃ H ₇	155
	405	ин	2-OCH ₃ -Phenyl	снз	122
	406	ИН	2-OCH ₃ -Phenyl	C2H5	94
15	407	ИН	2-OCH ₃ -Phenyl	i-c ₃ H ₇	101
	408	ΝН	2-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	97
20	409	ни	2,3-(CH ₃) ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	105
	410	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	CH ³	191
25	411	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	189
20	412	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	1-C3H7	134
	413	NH	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	145
30	414	NH	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	143
	415	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	CH3	171
35	416	NH	4-0CF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	160
	417	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	113
	418	NH	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	134
40	419	ИН	4-OCF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	160
	420	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	CH3	185
45	421	NH	4-CF ₃ -Phenyl	C ₂ H ₅	202
	422	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	162
	423	ИН	4-CF ₃ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	150

	Bsp.	x	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	424	ин	4-CF ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	177
	425	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	снз	181
10	426	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	с ₂ н ₅	145
	427	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	i-C ₃ H ₇	112
	428	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₄ H ₉	128
15	429	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C3H7	126
	430	ИН	-CH(CH ₃)-(4-C1-Phenyl)	СНЗ	166
20	431	ИН	-CH(CH ₃)-(4-C1-Phenyl)	с ₂ н ₅	143
	432	NH	-CH(CH ₃)-(4-C1-Phenyl)	i-C ₃ H ₇	144
	433	NH	-CH(CH ₃)-(4-C1-Phenyl)	n-C ₄ H ₉	134
25	434	NH	-CH(CH ₃)-(4-Cl-Phenyl)	n-C ₃ H ₇	126
	435	0	Phenyl	сн3	90
30	436	0	Phenyl	с ₂ н ₅	91
	437	0	Phenyl	i-C ₃ H ₇	88
	438	0	Phenyl	n-C4H9	48
35	439	0	Phenyl	n-C ₃ H ₇	69
	440	0	4-C1-Phenyl	сн3	112
40	441	0	4-C1-Phenyl	с ₂ н ₅	122
	442	0	4-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	77
	443	0	4-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	61
45	444	0	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	70

	Bsp. Nr.	X	R ¹	R ²	Fp [°C]
5	445	o	2-C1-Phenyl	снз	106
	446	О	2-C1-Phenyl	С ₂ Н ₅	121
10	447	0	2-C1-Phenyl	i-C ₃ H ₇	94
	448	O	2-C1-Phenyl	n-C ₄ H ₉	79
	449	O	2-C1-Phenyl	n-C3H7	98
15	450	0	3-C1-Phenyl	снз	132
	451	0	3-C1-Phenyl	c ₂ H ₅	123
20	452	0	3-Cl-Phenyl	i-C ₃ H ₇	66
	453	0	3-Cl-Phenyl	n-C ₄ H ₉	91
	454	O	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	109
25	455	O	4-OCH ₃ -Phenyl	сн3	95
	456	O	4-0CH ₃ -Phenyl	с ₂ н ₅	83
30	457	0	4-0CH ₃ -Phenyl	1-C ₃ H ₇	Öl
	458	O	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C4H9	57
	459	0	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C3H7	65

10	Bsp.	x	R ¹	R ²	R ³	Fp [°C]
15	460	ин	3-Cl-Phenyl	снз	4-C1	179
	461	ИН	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	139
	462	ИН	Phenyl	снз	н	193
20	463	ни	Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	200
	464	ни	4-CH ₃ -Phenyl	снз	н	224
25	465	ин .	4-CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	204
	466	NH	3-Cl-Phenyl	снз	Н	143
	467	ИН	3-Cl-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	167
30	468	ИН	4-0CH ₃ -Phenyl	снз	н	223
	469	ИН	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н	201
35	470	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	снз	н .	198
30	471	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	Н	198
	472	NH	4-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	н	116
40	473	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	снз	н	124
	474	NH	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	n-C ₃ H ₇	Н	114
45	475	ИН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	сн3	н	190

EP 0 480 258 A2

	Bsp. Nr.	x	R ¹	R ²	R ³	Fp [°C]
5	476	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	сн ₃	н	127
	477	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂	n-C3H7	н	68
				сн3	н	205
10	478	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	_	н	178
	479	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇		105
15	480	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C3H7	Н	
	481	ИН	сн ³	сн3	Н	191
	482	ИН	сн ₃	n-C3H7	н	170
20	483	ни	4-0CH ₃ -Phenyl	снз	4-C1	263
	484	ИН	4-OCH ₃ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	207
	485	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	сн3	4-C1	
25	486	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	151
	487	ИН	-(CH ₂) ₇ -CH ₃	сн3	4-C1	125
30	488	ИН	-(сн ₂) ₃ -сн ₃	n-C ₃ H ₇	4-C1	116
	489	ΝН	2,4-Cl ₂ -Phenyl	снз	4-C1	232
	490	NH	2,4-Cl ₂ -Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-C1	182
35	491	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	сн3	4-C1	131
	492	N	-(CH ₂) ₂ -0-(CH ₂) ₂ -	n-C ₃ H ₇	4-C1	Öl
40	493	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	сн3	4-C1	205
	494	NH	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	4-C1	230
	495	NH	снз	снз	4-C1	205
45	496	NH	снз	n-C ₃ H ₇	4-C1	183

	Bsp. Nr.	X	R ¹	·R ²	R ³	Fp [°C]
_	407		0 0 D			
5	497	NH	3-C1-Phenyl	сн ^З	4-CH ₃	196
	498	NH	3-C1-Phenyl	n-C ₃ H ₇	4-CH ₃	162
10	499	ИН	4-0CH ₃ -Phenyl	сн3	4-CH ₃	219
10	500	ИН	4-0CH ₃ -Phenyl	n-C3H7	4-CH ₃	191
	501	ИН	-CH(CH ₃)-Phenyl	снз	4-CH3	182
15	502	ИН	-CH(CH ₂)-Phenyl	n-C3H7	4-CH ₃	149
	503	ИН	n-C ₈ H ₁₇ enyl	сн3	4-CH3	119
20	504	ИН	n-C ₈ H ₁₇ enyl	n-C ₃ H ₇	4-CH3	104
20	505	ИН	Cy-C ₆ H ₁₁	n-C ₃ H ₇	4-CH3	193

25 Patentansprüche

30

35

40

45

50

1. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formet I

$$\mathbb{R}^4$$
 $\mathbb{C}^{-X\mathbb{R}^1}$ $\mathbb{C}^{-X\mathbb{R}^2}$

in welcher

R¹ für C₁-C₈-Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl

substituiert sind,

X für O, oder > N-R3 steht,

R² für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,

R³ für H, Alkyl steht oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁--₄-Alkyl substituiert ist,

R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten in der Medizin und Tiermedizin.

2. Neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der allgemeinen Formel !

$$\mathbb{R}^4 - \mathbb{I}$$

$$\mathbb{S}^2$$

in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

R¹ für Aryl oder Heteroaryl steht, die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyl, Halogenalkylsulfonyl, Carbonylaryl substituiert sind.

X für O, oder den Rest $> N-R^3$ steht,

R² für C₂-C₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,

für H, Alkyl oder R¹ und R³ gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C₁-4-Alkyl substituiert ist,

für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Nitro, Amino, Aminoacyl, Cyano, Alkoxy, Aryloxy, Thioalkyl, Arylthio oder Phenyl steht die gegebenenfalls substituiert sind.

3. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I

$$\mathbb{R}^4 \xrightarrow{\mathbb{C}^{-} \times \mathbb{R}^1} \mathbb{S}^2$$

in welcher

X, R1, R2, R4 die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung haben,

dadurch gekennzeichnet, daß man a) Verbindungen der Formel II

in welcher

R², R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen und Y für Halogen steht, mit Verbindungen der Formel III

R1-X-H III

55 in welcher

R¹, X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen,

umsetzt oder

b) Verbindungen der Formel la

10

15

5

in welcher

R1, R4 und X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen,

mit Verbindungen der Formel IV

R²A IV

in welcher

20

R² die oben angegebene Bedeutung besitzt jedoch nicht für Wasserstoff steht und A für Halogen steht, umsetzt oder

c) Verbindungen der Formel V

25

$$\mathbb{R}^4 = \mathbb{I}$$

$$\mathbb{C}^{-X-\mathbb{R}^1}$$

30

35

in welcher

X, R¹, R⁴, die oben angegebene Bedeutung besitzen

mit Verbindungen der Formel VI

R1-S-H VI

40

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung besitzt in Gegenwart einer Base umsetzt.

- 45 4. Endoparasitizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivat der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
 - 5. Verlahren zur Herstellung von endoparasitiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.
 - 6. Verwendung von substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von endoparasitiziden Mitteln.

55

HIS PAGE BLANK (USPTO)



Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 480 258 A3

(2)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 91116492.9

Anmeldetag: 27.09.91

(5) Int. Cl.5: C07D 213/82, C07D 213/80, A61K 31/455, A61K 31/44, C07D 401/12

Priorität: 10.10.90 DE 4032147

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.04.92 Patentblatt 92/16

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 30.09.92 Patentblatt 92/40

71) Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Bonse, Gerhard, Dr.

Wolfskaul 3

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Jeschke, Peter, Dr.

Heymannstrasse 38

W-5090 Leverkusen(DE)

Erfinder: Lindner, Werner, Dr.

Märchenstrasse 39

W-5000 Köln 80(DE)

Erfinder: Harder, Achim, Dr.

Piccoloministrasse 398

W-5000 K b In 80(DE)

Erfinder: Mencke, Norbert, Dr.

Grunder-Mühle 2

W-5090 Leverkusen 3(DE)

- Verwendung von Substituierten 2-Mercaptonicotinsäurederivaten zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue substituierte 2-Mercaptonicotinsäurederivate und Verfahren zu ihrer Herstellung.
- 5 Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I

in welcher

- R١ für C₁-C₈ Alkyl-, Aralkyl-, Aryl- oder Heteroarylreste steht die gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, Amino, Alkylamino, Aminoacyl, Alkyl, Aralkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Aryloxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Arylthio, Alkylsulfinyl, Arylsulfinyl, Arylsulfonyl, Halogenalkylthio, Halogenalkylsulfinyi, Halogenalkylsulfonyi, Carbonylaryi substituiert sind,
- Х für O, oder > N-R3 steht.

- R² für C₁₋₅-Alkyl, Aralkyl, Alkenyl, Alkinyl steht,
- \mathbb{R}^3 für H, Alkyl steht oder R1 und R3 gemeinsam mit dem angrenzenden N-Atom für einen 5 oder 6-gliedrigen Heterocyclus stehen, der als weitere Heteroatome 0 oder N enthalten kann und gegebenenfalls durch C1-4-Alkyl substituiert ist,
- R⁴ für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Cyano, Nitro, Amino, Aminoacyl, Phenyl, Alkoxy, Thioalkyl, Aryloxy, Arylthio steht die gegebenenfalls substituiert sind,

zur Bekämpfung von Endoparasiten, neue Verbindungen der Formel I sowie deren Herstellung.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 91 11 6492

	EINSCHLÄGIGE	KLASSIFIKATION DER		
ategorie	Kennzeichnung des Dokument der maßgeblich	s mit Angabe, soweit erforderlich, en Teile	Betrifft Anspruch	ANMELDUNG (Int. CL5)
A	EP-A-0 246 739 (SANKYO Converted 1987 * Seite 13, Zeile 19 - Seispiel 66 *		1.4-6	C07D213/82 C07D213/80 A61K31/455 A61K31/44 C07D401/12
A	US-A-3 965 107 (ROHM AND 1976 * Spalte 10, Zeile 45 -		1,2	
^	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 1989, Columbus, Ohio, US abstract no. 232585H, T. OOSUMI ET AL.: 'N-Inc amides as agrochemical i preparation' Seite 767; * Verbindung mit RN = 16 & JP-A-01 117 864 (SUMIT 2. Juli 1987	i ianyInicotinic acid fungicides and their	2	
A , D	THERAPEUTICA. Bd. 20, 1985, CHATENAY-I Seiten 61 - 66; A. MONGE ET AL.: 'synth		2	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5) C07D A61K
	vorliegende Recherchenbericht wurd Recherchaart DEN HAAG	he für alle Patentansprüche erstellt Abschiedstum der Recherche 27 JULI 1992	DE	Prefer JONG B.S.
Y: v A: t O:	KATEGORIE DER GENANNTEN I on besonderer Bedeutung allein betrach on besonderer Bedeutung in Verbindun nederen Verröffentlichung derseiben Kate echnologischer Hintergrund nichtschriftliche Offenbarung wischemiteratur	E: illeres Pate tet nach dem // g mit einer D: in der Anm gorie L: aus andern	entdokument, das je komeldedatum veröf ieldung angeführtes Gründen angeführt er gleichen Patentfa	fentlicht worden ist Dokument